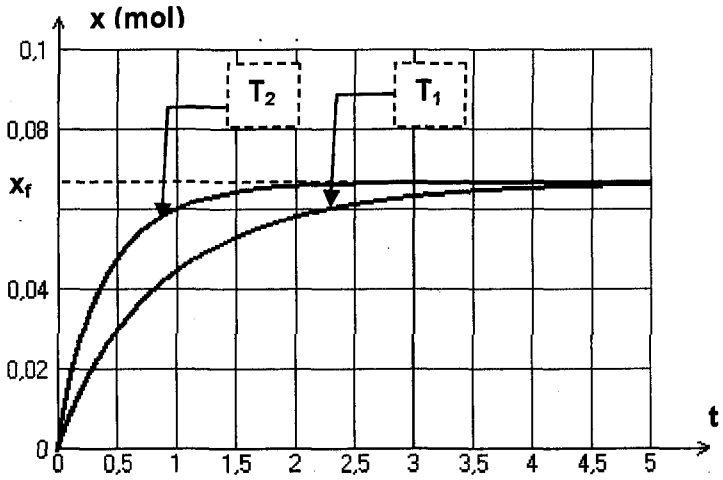
* Les facteurs cinétiques.
Un facteur cinétique est un paramètre qui influe sur la vitesse d'une réaction chimique.
Les principaux facteurs cinétiques sont :

- Concentration des réactifs.
La vitesse d'une réaction chimique croit lorsqu'on augmente la concentration des réactifs et inversement.
La vitesse d'une réaction est maximale à la date de début de la réaction, car la concentration des réactifs est maximale.
La vitesse d'une réaction décroit au cours du temps, car la concentration des réactifs diminue au cours du temps.

- Température.
La vitesse d'une réaction chimique croit lorsqu'on augmente la température et inversement.
Dans le cas d'une réaction totale ou limitée et athermique, avec $T_2 \succ T_1$, on représente les deux courbes suivantes.



- Catalyseur.
Un catalyseur est une entité chimique utilisée en faible quantité, capable d'augmenter la vitesse d'une réaction chimique, possible spontanément , sans être consommé.

* Les facteurs cinétiques qui influent suite à l'addition de l'eau glacée dans un mélange réactionnel sont la température et la concentration des réactifs.